PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

08-297345

(43) Date of publication of application: 12.11.1996

(51)Int.CI.

G03C 1/498 G03C 1/00

G03C 1/74

(21)Application number: 07-101967

(71)Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing:

26.04.1995

(72)Inventor: ARAI NAOKI

(54) MEDICAL HEAT DEVELOPABLE PHOTOSENSITIVE MATERIAL SENSITIVE TO INFRARED LASER BEAM

(57)Abstract:

PURPOSE: To improve the performance of a heat developable photosensitive material as a medical photosensitive material.

CONSTITUTION: This medical heat developable photosensitive material has at least one heat developable photosensitive layer contg. photosensitive silver halide crystals, an org. silver salt, a reducing agent and a binder and at least one nonphotosensitive binder layer on the transparent substrate. The iodine content of the silver halide crystals is 6-36mol%, the average grain size is $0.06-0.15 \,\mu$ m and the amt. of the silver halide crystals applied is 0.1-0.5g/m2 (expressed in terms of silver). This photosensitive material has the max. spectral sensitivity at 700-850nm by spectral sensitization with an infrared dye. The org. silver salt is a silver salt of long chain fatty acid and the amt. of the silver salt applied is 1.2-2.5g/m2 (expressed in terms of silver). The infrared dye is contained in at least one of the photosensitive layer and the nonphotosensitive binder layer so that an absorption peak at 700-850nm is imparted.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

10.10.2001

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C): 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平8-297345

(43)公開日 平成8年(1996)11月12日

(51) Int.Cl. 6		識別記号	庁内整理番号	F I			技術表示箇所
G03C	1/498	503		G03C	1/498	503	
	1/00				1/00	В	
	1/74	351			1/74	351	

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全 19 頁)

(21)出願番号	特願平7-101967	(71)出顧人	000005201
			富士写真フイルム株式会社
(22)出顧日	平成7年(1995)4月26日		神奈川県南足柄市中沼210番地
		(72)発明者	新井 直樹
			神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内
		Ì	グイルな体及芸性的
		ł	

(54) 【発明の名称】 医療用赤外レーザー感光性熱現像感光材料

(57)【要約】

【目的】熱現像感光材料の医療用としての性能を改良する。

【構成】透明支持体上に a)感光性ハロゲン化銀結晶、b)有機銀塩、c)還元剤およびd)パインダーを含有する少なくとも1 つの熱現像感光層および少なくとも1 つの非感光性パインダー層を有する医療用赤外レーザー感光性熱現像感光材料であって、該感光性ハロゲン化銀結晶の、ヨード含有量が6~36モルパーセントであり、平均粒子サイズが0.06~0.15μmであり、その塗布銀量が銀換算で0.1~0.5g/㎡であり、分光感度が赤外色素で分光増感することにより、700~850nmに極大感度を有しており、該有機銀塩があり、その塗布量が銀換算で1.2~2.5g/㎡であり、かつ、該感光層および/または非感光性パインダー層の少なくとも1層に700~850nmに吸収ビークを有するように赤外染料を含有することを特徴とする医療用赤外レーザー感光性熱現像感光材料。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 透明支持体上にa)感光性ハロゲン化銀結晶、b)有機銀塩、c)還元剤およびd)バインダーを含有する少なくとも1つの熱現像感光層および少なくとも1つの非感光性バインダー層を有する医療用赤外ロゲン化銀結晶の、ヨード含有量が6~36モルバーセントであり、平均粒子サイズが0.06~0.15μmであり、その塗布銀量が銀換算で0.1~0.5g/㎡であり、分光感度が赤外色素で分光増感することにより、での0~850mに極大感度を有しており、該有機銀塩であり、その塗布量が銀換算で1.2~2.5g/㎡であり、かつ、該感光層および/または野にバインダー層の少なくとも1層に700~850mに吸収ピークを有するように赤外染料を含有することを特徴とする医療用赤外レーザー感光性熱現像感光材料。

【請求項2】 別に調製した感光性ハロゲン化銀結晶を、長鎖脂肪酸銀塩と混合する方式で、熱現像感光材料を得ることを特徴とする請求項1の熱現像感光材料。 【請求項3】 該感光性ハロゲン化銀結晶の結晶面が(100)と(111)からなり、その比が(100)/(111)≧4であることを特徴とする請求項1又は2に記載の熱現像感光材料。

【請求項4】 該感光性ハロゲン化銀結晶が、硫黄増感 および/または還元増感されていることを特徴とする請 求項1、2又は3に記載の熱現像感光材料。

【請求項5】 該感光性ハロゲン化銀結晶が、その表面にそのハロゲン化銀量に対してヨウ化銀を0.5~5モルパーセント成長させたものであることを特徴とする請 30 求項1、2、3又は4に記載の熱現像感光材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、医療用の赤外レーザーイメージャーに用いられる医療用赤外レーザー感光性熱現像感光材料に関するものである。

[0002]

【従来の技術】熱現像用感材の感光性ハロゲン化銀結晶に関してはすでに、ハロゲン組成、形状、粒子サイズ、化学増感法、エピタキシャル増感法等について述べられ 40 ている。例えば、US-3,707,377号の実施例ではAgBrが示されている。また、EP-600587号ではAgBrやAgBrIが、特開昭62-78533にはヨード4~40モル%で八面体、サイズ0.4 以以下が、特開平2-244043には実施例でサイズ0.16、0.21 μ八面体の無機イオウ増感が示されている。また、特開昭60-195541にはAgIをホストに各種ハロゲン組成のゲストをエピタキシャルにつけることが述べられている。しかし、感光性ハロゲン化銀結晶のこれらの性質すなわちハロゲン組成、形状、50

粒子サイズ、化学増感法、エピタキシャル増感法と赤外レーザー露光による写真性能を関連づけた例は示されていない。また医療用レーザーイメージャー用感材として備えるべき性能、例えば熱現像処理後のプリントアウト性、ヘーズと関連づけた例も示されていない。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、感度が高く、カブリが少ない、熱現像後のプリントアウトが少ない、ヘーズが低い、残色が少ない、適度な階調を有するなどの特長を備えた医療用赤外レーザー感光性熱現像用写真感光材料を提供することにある。

[0004]

【課題を解決するための手段】透明支持体上にa)感光 性ハロゲン化銀結晶、b)有機銀塩、c)還元剤および d) バインダーを含有する少なくとも1つの熱現像感光 層、および少なくとも1つの非感光性バインダー層を有 する医療用赤外レーザー感光性熱現像感光材料であっ て、該感光性ハロゲン化銀結晶のヨード含有量が6~3 6 モルパーセントであり、平均粒子サイズが 0.06~ 0. 15 μ m であり、その塗布銀量が銀換算で 0. 1~ 0.5g/mであり、分光感度が、赤外色素で分光増感 することにより、700~850nmに極大感度を有して おり、該有機銀塩が長鎖脂肪酸銀塩であり、その塗布量 が銀換算で1.2~2.5g/mであり、かつ該感光層 および/または非感光性バインダー層の少なくとも1層 に700~850nmに吸収ピークを有し、可視域に吸収 の少ない赤外染料を含有することを特徴とする医療用赤 外レーザー感光性熱現像感光材料で上記の課題が達成で きることを見い出した。

【0005】熱現像処理法を用いて写真画像を形成する 感光材料は、例えば米国特許第3152904号、34 57075号、及びD. モーガン(Morgan)とB. シェリ ー(Shely) による「熱によって処理される銀システム(T hermally Processed Silver Systems)」 (イメージング ・プロセッシーズ・アンド・マテリアルズ (ImagingPro cesses and Materials) Neblette 第8版、スタージ(St urge)、V. ウォールワース(Willworth)、A. シェップ (Shepp) 編集、第2頁、1969年) に開示されてい る。このような感光材料は、還元可能な銀源(例えば有 機銀塩)、触媒活性量の光触媒(例えばハロゲン化 銀)、銀の色調を制御する色調剤及び還元剤を通常(有 機)パインダーマトリックス中に分散した状態で含有し ている。感光材料は常温で安定であるが、露光後高温 (例えば、80℃以上) に加熱した場合に還元可能な銀 源(酸化剤として機能する)と還元剤との間の酸化還元 反応を通じて銀を生成する。この酸化還元反応は露光で 発生した潜像の触媒作用によって促進される。露光領域 中の有機銀塩の反応によって生成した銀は黒色画像を提 供し、これは非露光領域と対照をなし画像の形成がなさ れる。

【0006】本発明の感光性ハロゲン化銀結晶は高ヨード沃臭化銀であり、I・6~36モル%である。塩化銀、塩臭化銀、臭化銀の順にカブリやすく低ヨード沃臭化銀でもカブリが出やすくI・5モル%以下は好ましくない。ヨード40~90モル%の沃臭化銀では結晶粒子の形状が不安定で、多分散となり好ましくなく、ヨード90モルバーセントの沃臭化銀から沃化銀は定着を行わない熱現像処理では、黄白色の残色が強く好ましくない。

【0007】本発明の感光性ハロゲン化銀結晶その平均 10 粒子サイズが 0.06μ m \sim 0. 15μ mである。平均 粒子サイズは立方体の一辺換算で表わされる。平均粒子 サイズの下限は露光用半導体レーザーの出力およびその 光学系によって決まる。またその上限は熱現像処理後の フィルムのヘーズによって決まる。

【0008】このハロゲン化銀はいかなる方法で感光層に添加されてもよく、このときハロゲン化銀は還元可能な銀源である有機銀塩に近接するように配置する。一般にハロゲン化銀は還元可能銀源である有機銀塩に対して4~40重量%の量を含有することが好ましい。

【0009】ハロゲン化銀は、ハロゲンイオンとの反応による銀石鹸部の変換によって調製してもよく、予備形成して石鹸の発生時にこれを添加してもよく、またはこれらの方法の組み合わせも可能である。本発明においては後者が好ましい。

【0010】本発明の感光性ハロゲン化銀結晶の結晶面は、赤外増感に有利な(100)面がよい。(100) /(111)面比が高い方がよく、面比が4以上であることが必要である。

【0011】本発明の感光性ハロゲン化銀結晶は化学熟 30 成をすることができる。一般感材用ハロゲン化銀乳剤には、硫黄増感、還元増感、金増感やその組み合わせで化学増感することが普通である。しかし熱現像用感光性ハロゲン化銀結晶には、カブリの点で金増感は不適である。硫黄増感、還元増感が好ましいことがわかった。

【0012】本発明の感光性ハロゲン化銀結晶は、未後熟後のホスト結晶へAgIのゲストをつけることで高感化できる。一般的ゲストとしてはAgCIやAgBrも考えられるが、ホストのハロゲン組成(AgBrI6~36モル%)との組み合わせでAgIがよい。AgIの 40ゲスト付けには硝酸銀水溶液と水溶性ヨウ素化合物水溶液を同時添加してもよい。

【0013】有機銀塩は還元可能な銀イオン源を含有する有機及びヘテロ有機酸の銀塩であり、本発明においては長鎖(10~30、好ましくは15~25の炭素原子数)の脂肪酸銀塩であり、特に脂肪族カルボン酸が好ましい。配位子が、4.0~10.0の銀イオンに対する総安定定数を有する有機銀塩錯体が有用である。好適な銀塩の例は、調査報告(Research Dsclosure)第170 so

29及び29963に記載されており、次のものがあ る:有機酸の塩(例えば、没食子酸、シュウ酸、ペヘン 酸、ステアリン酸、パルミチン酸、ラウリン酸等);銀 のカルボキシアルキルチオ尿素塩 (例えば、1-(3-カルボキシプロピル) チオ尿素、1-(3-カルボキシ プロピル)-3、3-ジメチルチオ尿素等);アルデヒ ドとヒドロキシ置換芳香族カルボン酸とのポリマー反応 生成物の銀錯体(例えば、アルデヒド類(ホルムアルデ ヒド、アセトアルデヒド、ブチルアルデヒド)、ヒドロ キシ置換酸類(例えば、サリチル酸、安息香酸、3,5 - ジヒドロキシ安息香酸、5,5-チオジサリチル 酸)、チオエン類の銀塩又は錯体(例えば、3-(2-カルポキシエチル) - 4 - ヒドロキシメチル - 4 - チア ゾリン-2-チオエン、及び3-カルボキシメチル-4 ーチアゾリンー2ーチオエン)、イミダゾール、ピラゾ ール、ウラゾール、1, 2, 4ーチアゾール及び1Hー テトラゾール、3-アミノー5-ベンジルチオー1, 2, 4-トリアゾール及びベンゾトリアゾールから選択 される窒素酸と銀との錯体また塩;サッカリン、5ーク ロロサリチルアルドキシム等の銀塩;及びメルカプチド 類の銀塩などがあげられる。本発明において好ましいの はベヘン酸銀及びステアリン酸であり、より好ましくは ベヘン酸である。有機銀塩の塗布量は銀換算で1.2~

2. 5 g/m である。

【0014】色調剤の添加は非常に望ましい。好適な色 調剤の例は調査報告第17029号に開示されており、 次のものがある:イミド類(例えば、フタルイミド); 環状イミド類、ピラゾリン-5-オン類、及びキナゾリ ノン(例えば、スクシンイミド、3-フェニルー2-ピ ラゾリン-5-オン、1-フェニルウラゾール、キナゾ リン及び2、4-チアゾリジンジオン);ナフタールイ ミド類 (例えば、N-ヒドロキシ-1, 8-ナフタール イミド);コバルト錯体(例えば、コバルトのヘキサミ ントリフルオロアセテート)、メルカプタン類(例え ば、3-メルカプト-1, 2, 4-トリアゾール); N- (アミノメチル) アリールジカルボキシイミド類(例 えば、N-(ジメチルアミノメチル)フタルイミド); ブロックされたピラゾール類、イソチウロニウム(isoth i ur oni um) 誘導体及びある種の光漂白剤の組み合わせ (例えば、N, N' ヘキサメチレン (1-カルバモイル ジオキサオクタン) ビス (イソチウロニウムトリフルオ ロアセテート)、及び2-(トリプロモメチルスルホニ ル) ベンゾチアゾールの組み合わせ);メロシアニン染 料(例えば、3-エチル-5-((3-エチル-2-ベ ンゾチアゾリニリデン(benzot hi azol i nyl i dene)) - 1 -メチルエチリデン) -2-チオ-2, 4-オキサゾリジ ンジオン(oxazol i di nedi one)) ;フタラゾン;フタラジ ノン、フタラジノン誘導体又はこれらの誘導体の金属塩 (例えば、4-(1-ナフチル) フタラジノン、6-ク

5

ロロフタラジノン、5、7ージメチルオキシフタラジノ ン、及び2、3ージヒドロー1、4ーフタラジンジオ ン) ; フタラジノンとスルフィン酸誘導体の組み合わせ (例えば、6-クロロフタラジノン+ペンゼンスルフィ ン酸ナトリウム又は8-メチルフタラジノン+p-トリ スルホン酸ナトリウム);フタラジン+フタル酸の組み 合わせ; フタラジン (アタラジンの付加物を含む) とマ レイン酸無水物、及びフタル酸、2,3ーナフタレンジ カルボン酸又はoーフェニレン酸誘導体及びその無水物 (例えば、フタル酸、4-メチルフタル酸、4-二トロ 10 フタル酸及びテトラクロロフタル酸無水物) から選択さ れる少なくとも1つの化合物との組み合わせ;キナゾリ ンジオン類、ベンズオキサジン、ナルトキサジン誘導 体;ベンズオキサジン-2、4-ジオン類(例えば、 1, 3-ベンズオキサジン-2, 4-ジオン);ピリミ ジン類及び不斉-トリアジン類(例えば、2, 4ージヒ ドロキシピリミジン)、及びテトラアザペンタレン誘導 体 (例えば、3, 6ージメロカプトー1, 4ージフェニ $\nu-1H$, 4H-2, 3a, 5, 6a-テトラアザペンタレン。好ましい色調剤としてはフタラジン、フタラゾ 20 ンがあげられる。

【① 0 1 5】 【化 1】 フタラジン フタラゾン OH

【0016】銀イオン用還元剤としては、いわゆる写真現像剤例えばフェニドン、ヒドロキノン類、カテコール等を含有してもよいが、ヒンダードフェノールが好まし 30い。米国特許第4460681号に開示されているようなカラー感光材料も、本発明の実現では考えられる。

【0017】好適な還元剤の例は、米国特許第3770

448号、3773512号、3593863号、及び 調査報告 (Research Disclosure)第17029及び29 963に記載されており、次のものがある:アミノヒド ロキシシクロアルケノン化合物(例えば、2-ヒドロキ シーピペリジノー2ーシクロヘキセノン);現像剤の前 駆体としてアミノリダクトン類(reduct ones)エステル (例えば、ピペリジノヘキソースリダクトンモノアセテ ート);N-ヒドロキシ尿素誘導体(例えば、N-p-メチルフェニルーNーヒドロキシ尿素);アルデヒド又 はケトンのヒドラゾン類(例えば、アントラセンアルデ ヒドフェニルヒドラゾン);ホスファーアミドフェノー ル類;ホスファーアミドアニリン類;ポリヒドロキシベ ンゼン類 (例えば、ヒドロキノン、tープチルーヒドロ キノン、イソプロピルヒドロキノン及び(2.5-ジヒ ドロキシーフェニル)メチルスルホン);スルフヒドロ キサム酸類 (例えば、ペンゼンスルフヒドロキサム

酸);スルホンアミドアニリン類(例えば、4-(N- 50 ルブチラール))、ポリ(エステル)類、ポリ(ウレタ

メタンスルホンアミド) アニリン) ;2-テトラゾリル チオヒドロキノン類 (例えば、2-メチル-5- (1-フェニルー5ーテトラゾリルチオ)ヒドロキノン);テ トラヒドロキノキサリン類 (例えば、1, 2, 3, 4-テトラヒドロキノキサリン);アミドオキシン類;アジ ン類(例えば、脂肪族カルボン酸アリールヒドラザイド 類とアスコロビン酸の組み合わせ);ポリヒドロキシベ ンゼンとヒドロキシルアミンの組み合わせ、リダクトン 及び/又はヒドラジン;ヒドロキサン酸類;アジン類と スルホンアミドフェノール類の組み合わせ;αーシアノ フェニル酢酸誘導体; ピスー β -ナフトールと1, 3-ジヒドロキシベンゼン誘導体の組み合わせ;5ーピラゾ ロン類:スルホンアミドフェノール還元剤:2-フェニ リンダン(phenylindane)-1, 3-ジオン等;クロマ ン; 1, 4-ジヒドロピリジン類(例えば、2, 6-ジ メトキシー3, 5ージカルボエトキシー1, 4ージヒド ロビリジン);ビスフェノール類(例えば、ビス(2-ヒドロキシー3ー t ープチルー5ーメチルフェル) メタ ン、ビス (6-ヒドロキシーm-トリ) メシトール(mes itol) 、2, 2-ビス (4-ヒドロキシ-3-メチルフ ェニル) プロパン、4, 4-エチリデンービス (2-t ープチルー6ーメチル)フェノール)、紫外線感応性ア スコロビン酸誘導体及び3-ピラゾリドン類。好ましい 還元剤は一般式(I)のヒンダードフェノールである:

(1) OH R OH R⁶

[0018]

【0019】ここで; Rは一般に水素、又は炭素原子数10以下のアルキル基(例えば、-C4 H9、2,4,4-トリメチルペンチル)を表わし、R5 及びR6 は炭素原子数5以下のアルキル基(例えば、メチル、エチル、t-プチル等)を表す。

【0020】好適なバインダーは透明又は半透明で、一般に無色であり、天然ポリマー合成樹脂やポリマー及びコポリマー、その他フィルムを形成する媒体、例えば:ゼラチン、アラビアゴム、ポリ(ビニルアルコール)、ヒドロキシエチルセルロース、セルロースアセテートブチレート、ポリ(ビニルピロル)、ポリ(メチルメタクリル酸)、ポリ(塩化ビニル)、ポリ(メタクリル酸)、コポリ(スチレンー無水マレイン酸)、コポリ(スチレンーアクリロニトリル)、コポリ(スチレンーブタジエン)、ポリ(ビニルアセタール)類(例えば、ポリ(ビニルホルマール)及びポリ(レタルブチラール))、ボリ(エステル)類、ポリ(ウレタ

ン) 類、フェノキシ樹脂、ポリ(塩化ビニリデン)、ポ リ (エポキシド) 類、ポリカーボネート) 類、ポリ(ビ ニルアセテート)、セルロースエステル類、ポリ(アミ

ニルアセテート)、セルロースエステル類、ポリ (アミド)類がある。バインダーは水又は有機溶媒またはエマルションから被覆形成してもよい。

【0021】このような感光材料中にはかぶり防止剤が含まれて良い。最も有効なかぶり防止剤は水銀イオンであった。感光材料中にかぶり防止剤として水銀化合物を使用することについては、例えば米国特許第3589903号に開示されている。しかし、水銀化合物は環境的10に好ましくない。非水銀かぶり防止剤としては例えば米国特許第4546075号及び4452885号及び日

本特許公開第59-57234に開示されているようなかぶり防止剤が好ましい。

【0022】特に好ましい非水銀かぶり防止剤は、米国特許第3874946号及び4756999号に開示されているような化合物、一CX¹ X² X³ (ここでX¹ 及びX² はハロゲン (例えば、F、C1、Br及び1)でX³ は水素又はハロゲン)で表される1以上の置換基を備えたヘテロ環状化合物である。好適なかぶり防止剤の例としては次のものがある。

[0023]

【化3】

Br₃C

【0025】 更により好適なかぶり防止剤は米国特許第5028523号及び我々の英国特許出願第92221 383.4号、9300147.7号、931179

[0024]

0. 1号に開示されている。

【0026】700~850nmに極大感度を有するよう 50 にする赤外増感色素としては、例えば特開昭63-15

9841号、同60-140335号、同63-231 437号、同63-259651号、同63-3042 42号、同63-15245号、米国特許463941 4号、同4740455号、同4741966号、同4 751175号、同4835096号に記載された増感 よ-10 赤外増感色素-X 色素が使用できる。特に、赤外増感色素-Xや赤外増感 色素-Y、-Zは好ましい。

【0027】 【化5】

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH - CH = CH_3$$

$$CH_2 \to 0$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3 \to 0$$

$$CH_3 \to 0$$

$$CH_3 \to 0$$

I-7 赤外增感色素-Y

$$CH = CH - C = CH - CH = S$$

$$CH = CH - C = CH - CH = S$$

$$C_2H_5$$

$$C_2H_5$$

$$CH_3$$

$$C_2H_5$$

赤外增感色素-2

【0028】赤外増感色素の添加する工程は、Research Dsclosure March 1989 No. 299 (RD-29963) P. 211~212に記述してあるいずれの方法でもよいが、感光性ハロゲン化銀結晶 in situ, ex situいずれの方式の場合でも結晶の生成中又は生成後又 40は有機銀塩の共存下、に添加するのがよい。

【0029】感光層及び/又は非感光性バインダー層は、700~800mに吸収ピークを有するように赤外

染料を含有させる。これにより現像銀色調の調節やフィルター層、ハレーション防止層、イラジェーション防止層とすることができる。代表的な染料は、それぞれベースの青味付用染料Aおよびアンチハレーション用染料1~5が挙げられる。

[0030] [化6] (7)

特開平8-297345

12

11

染料-A

染料-1

[0031]

【化7】

30

40

13

染料-2

$$CH^{3}$$

$$C$$

染料-3

$$CH^{3}O$$

$$CH^{3}$$

染料-4

染料-5

$$\begin{array}{c} \text{CH}^3 \\ \text{CH}^2 \\ \text{CH}^2 \\ \text{CH}^3 \\$$

C104-

【0032】本発明の支持体には、ガラス;ポリ(アルキルメタクリレート類) (例えば、ポリ(メチルメタクリレート))、ポリ(エステル類) (例えば、ポリ(エチレンテレフタレート))、ポリ(ビニルアセタール類)、ポリ(アミド類) (例えば、ナイロン)、セルロースエステル類(例えば、セルロースニトレート、セルロースアセテート、セルロースアセテートプロピオネート、セルロースアセテートブチレート) 等の合成ポリマー状材料等を用いることができる。

【0033】本発明の感光材料には例えば、界面活性 びターポリマー; 剤、酸化防止剤、安定化剤、可塑剤、紫外線吸収剤、被 50 被覆してもよい。

覆助剤等を用いてもよい。

【0034】感光材料中の化学薬品と共にそれぞれのバインダー層 (例えば、合成ポリマー) は自己支持フィルムを形成してもよい。

【0035】支持体を、公知の補助材料、例えば、塩化ビニリデン、アクリル酸モノマー(例えば、アクリロニロリルやメチルアクリレート)及び不飽和ジカルボン酸(例えば、イタコン酸、アクリル酸)、カルボキシメチルセルロース、ボリ(アクリルアミド)のコボリマー及びターポリマー;及び類似のポリマー状材料で補助的に 独覆してもよい。

【0036】支持体の上に感光層および非感光性バインダー層を形成するが感光層の上には少なくとも1層の非感光層を形成することが好ましい。感光層に通過する光の量または波長分布を制御するために感光層と同じ倒または反対側にフィルター層またはハレーション防止層を形成しても良いし、感光層に染料または顔料を含ませても良い。感光層は複数層にしても良く、また階調の調節のため感度を高感層/低感層または低感層/高感層にしても良い。各種の添加剤は感光層、非感光層、またはその他の形成層のいずれに添加しても良い。

[0037]

【実施例】

実施例1

1. 感光性ハロゲン化銀乳剤a-1~a-10の調製 【0038】乳剤a-1:イナートゼラチン7.5gを 含有し、pHを3.0に合わせた水溶液900mlを反応 槽に入れ、銀電極と飽和カロメル電極系で反応槽の銀電 位を+90mVに保ちながら1.2N AgNO3 水溶 液と1.2N NaCl水溶液を同時に添加するコント ロールダブルジェット法で粒子形成をした。全AgNO 20 3 量は74gで、一定速度で添加した。反応槽の温度を 40℃に、pHは3.0に保った。粒子形成後フロキュ レーション法で不要塩の水洗を行い、最後にNaOHで 分散し、pHを6.2に合わせ、収量500gを得た。 ゼラチン濃度は0.75重量%であった。結晶粒子形状 を、5万倍の電子顕微鏡写真から判断し、立方体、単分 散平均粒子サイズは立方体の一辺で 0. 06μとなるよ う反応槽の温度と1.2N AgNO3 水溶液添加時間 を変える方法をとった。これにより立方体、単分散(分 散度11%)、0.06μのAgCl乳剤を得た。これ 30 を乳剤 a - 1 とした。

【0039】 乳剤 a-2:乳剤 a-1 の作り方で 1.2 N NaCl 水溶液をNaCl と KBr でトータルハロゲン 濃度は 1.2 N,Cl 70 モル%、Br 30 モル%になるように変えることにより、立方体、単分散(分散度 12 %)、0.06 μ の Ag Br Cl (Br 30 モル%、Cl 70 モル%)乳剤を得た。乳剤 a-2 とした。

【0040】乳剤a-3:乳剤a-1の作り方で1.2 N NaCl水溶液を1.2N KBrに変えることに 40 より、立方体、単分散(分散度12%)、0.06μの AgBr乳剤を得た。乳剤a-3とした。

2. 感光性乳剤Aの調製

溶液① ステアリン酸

ベヘン酸

蒸溜水

85℃15分で混合

感光性ハロゲン化銀乳剤a溶液

前もって作られた乳剤a-1~a-10

【0041】 乳剤 a - 4:乳剤 a - 1の作り方で1.2 N NaCl水溶液をKBrとKIでトータルハロゲン 濃度は1.2N、Br・94モル%、I・6モル%にな るように変えることにより、立方体、単分散(分散度1 3%)、0.06μのAgBrI(Br・94モル%、 I・6モル%)乳剤を得た。乳剤 a - 4とした。

16

【0044】乳剤a-7:乳剤a-1の作り方で、1. 2N NaCl水溶液をKBrとKIでトータルハロゲン濃度1.2N、Br・64モル%、I・36モル%になるように変えることにより立方体の角のかけた((100)/(111)面比は80/20)単分散(分散度20%)の立方体の一辺換算で0.06 μ のAgBrI(Br・64モル%、I・36モル%)乳剤を得た。乳剤a-7とした。

【0045】乳剤a-8:乳剤a-1の作り方で、1. 2N NaCl水溶液を1. 2NKl水溶液にかえることにより菱形に似た立方体の一辺換算で0. 1μ のAgl乳剤を得た。乳剤a-8とした。

【0046】乳剤a-9:乳剤a-5の作り方において、反応槽の温度を上げて立方体、単分散(分散度17%)、0.15μのAgBrI(Br-88モル%、I-2モル%)の乳剤を得た。乳剤a-9とした。

【0047】乳剤 a - 10:乳剤 a - 5の作り方において、反応槽の温度を上げて、立方体、単分散(分散度 19%)、0.20μのAgBrI(Br·88モル%、I-12モル%)の乳剤を得た。乳剤 a - 10とした。【0048】

131g

635g

13リットル

	Agとして	0. 22モル
	蒸溜水	1 2 5 0 ml
溶液②	NaOH	8 9 g
	蒸溜水	1500ml
溶液③	溴HNO3	1 9 ml
	蒸溜水	5 0 ml
溶液④	AgNO3	365g
	蒸溜水	2 5 0 0 ml
溶液⑤	ポリビニルブチラール	8 6 g
	酢酸エチル	4 3 0 0 ml
溶液⑥	ポリビニルブチラール	290 g
	イソプロパノール	3 5 8 0 ml

【0049】溶液①を85℃に保温した状態で激しく攪拌しながら感光性ハロゲン化銀乳剤 a 溶液を10分かけて添加し続いて溶液②を5分かけて添加しその後溶液③を25分かけて添加する。そのまま20分攪拌した後、35℃に降温する。35℃でより激しく攪拌しながら溶液④を5分かけて添加し、そのまま90分間攪拌し続ける。その後、溶液⑤を加え、攪拌をとめて放置し、水相を含まれる塩とともに抜き、油相を得、脱溶媒して痕跡 20

の水を抜いた後、溶液⑥を添加して 5 0 ℃で激しく攪拌 した後、1 0 5分攪拌して乳剤A を得た。

18

【0050】3. 塗布処方と塗布の仕方 染料-Aによって青色に着色されたポリエチレンテレフ タレートの支持体の上に以下の各層を順次形成していっ

た。乾燥は各々75℃5分間で行った。

[0051]

アンチハレーション層 (湿潤厚さ80ミクロン)

	y v y · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	ポリビニルブチラール(10%イソプロパノール溶液)	1 5 0 ml
	染料-1 (0. 1%DMF溶液)	5 0 ml
[0052]		
	感光層(湿潤厚さ140ミクロン)	
	感光性乳剤A	7 3 g
	赤外増感色素-X(0.05%メタノール溶液)	4 ml
	カプリ防止剤-1(0.01%メタノール溶液)	3 ml
	カプリ防止剤ー2(0.85%メタノール溶液)	1 0 ml
	カプリ防止剤-3(0.85%メタノール溶液)	1 0 ml
	フタラゾン (4. 5%DMF溶液)	8 m
	還元剤-1 (10%アセトン溶液)	1 3 ml
	カプリ防止剤ー4(1%メタノール溶液)	1 0 ml
[0053]		
	表面保護屬(湿潤厚さ100ミクロン)	
	アセトン	175 ml
	2ープロパノール	4 0 ml
	メタノール	1 5 ml
	セルロースアセテート	8. 0 g
	フタラジン	1.0g
	4 ーメチルフタル酸	0.72g
	テトラクロロフタル酸	0.22g
	テトラクロロフタル酸無水物	0.5g
[0054]	【作8】	
-	• - •	

19

染料-A

染料-1

[0055]

[化9]

30

40

21

カブリ防止剤-1

カブリ防止剤-2

カブリ防止剤 - 3

還元剤-1

カブリ防止剤-4

赤外增感色素 -- X

【0056】感光性ハロゲン化銀乳剤溶液 a-1-a-10からそれぞれ作った感光性乳剤A-1-A-10を用い、塗布試料I-1-I-10とした。これらの塗布試料の塗布銀量はいずれも感光性ハロゲン化銀乳剤分として、0.19g/m、ステアリン酸銀とベヘン酸銀分として 1.9g/mであった。

【0057】次に、塗布試料 I-5の作り方において、 40μ の共通にした塗布試料をそ感光性ハロゲン化銀乳剤 a-5溶液を475g、350 16、I-17、I-18とした。 <math>g、208g、175gに変え、塗布時の湿潤膜厚をそれぞれの 0.45、0.55g/㎡、有機 1.74 1.103 1.100

た。感光性ハロゲン化銀の塗布量はAgで0.19g/ ㎡で共通、有機銀塩の塗布量はAg換算でそれぞれ1. 0、1.4、2.3、2、7g/㎡であった。

【0058】次に、塗布試料 I-5の作り方において、感光性ハロゲン化銀乳剤 a-5溶液を105g、158g、600g、725gに変え、塗布時の湿潤膜厚を 140μ の共通にした塗布試料をそれぞれ I-15、I-16、I-17、I-18とした。感光性ハロゲン化銀の塗布量はAg換算でそれぞれ0.08、0.12、0.45、0.55g/㎡、有機銀塩の塗布量はAg換算で共通の1.9g/㎡とした。

【0059】 I-1~I-18各塗布試料の分光写真から、分光増感ピークは800nmにあることがわかった。 【0060】4、センシトメトリー

富士写真フイルム (株) 社製医療用レーザーイメージャーFL-IMDの半導体レーザーを出力50mWに上げ、フィルムへの露光は感光材料露光面と走査レーザー光のなす角度が常に垂直から6度ずれる等の改造をして用いた。 (特願平7-156参照)

780nmにてレーザー走査による露光を乳剤面側より感材に段階的に与え、ヒートドラムを用いて123°×5 10秒と128°×5秒の熱現像処理をした。

【0061】5、評価の仕方

【0062】イ. 最低濃度 (Dmax)の評価

128°×5秒を標準処理とし、Dmin ≤0.20を許容レベルとした。また現像依存性の尺度として123°×5秒→128°×5秒でのDmin の変化をとり、濃度変化△D≤0.05を許容とした。ヒートドラムの温度分布1℃に対してD=0.01以下ならムラの識別ができないからである。

【0063】ロ、感度(Sp=1.0)の評価 D=1.0の濃度を与える露光量の逆数を指標として相 対的に求めた。コンベンショナル系に比べ感度は約10 分の1程度なので、高感であるほど好ましく、よいとし た。

表]

【0064】ハ.最高濃度(Dmax)の評価

レーザーイメージャー画像としては最高出力露光で $Dmx \ge 2$. 64又は好ましくは $Dmx \ge 3$. 0がよいとされている。そこで標準現像でフィルムとして $Dmax \ge 3$. 05を許容とした。

24

【0065】ニ. 平均階調 (G) の評価

D=Dmin + 0. 25 と D=Dmin + 2. 0の特性曲線上の点を結ぶ直線の傾きを平均階調 (G) とした。F L - I M D / L I - L M レーザーイメージャー/フィルム系での好ましい G 値の実績から、2. $1 \le G \le 3$. 0を許容とした。

【0066】ホ. プリントアウト特性

標準熱現像処理済フィルムをキセノン光8万ルックス下で5日放置し照射なしのものとDmin の変化△Dを求めた。△D≦0.03以内のものを許容とした。

【0067】へ、ヘーズ特性

標準熱現像処理済フィルムのDmin をヘーズメーターでヘーズの測定をした。 $128^\circ \times 5$ 秒現像でDmin > 0. 22 のもののは現像温度を下げて $Dmin \le 0$. 22 のもののヘーズをとった。

【0068】6. 結果

表1、表2に試料内容とその試験結果をまとめた。

[0069]

【表1】

	$ \overline{} $		感光性ハロゲン化銀結晶の内容						性能試験結果								
	空布試		ハロゲン	サイズ	形状	壁布	AR量	123°×5秒			128°×5秒						
	試料名	乳剤名	組成	(μ)	124	AgX	有機 AR塩	Dwin	s	Dmax	G	Dain	s	Dmax	G	がいけかり 人D	^-; (%)
比較	I-1	a-l	AgC1	0.06	立方体	0.19	1.9	0.35	0.47	3.12	2.00	0.50	0.50	3.15	1.80	0.70	18
~	1-2	a-2	AgBraoClao	0.06	立方体	"	"	0.28	0.56	3.12	2.06	0.37	0.60	3.15	1.90	0.50	18
"	1-3	a-3	AgBr	0.06	立方体	"	"	0.23	0.75	3.12	2.20	0.27	0.80	3.15	2.10	0.20	18
発明	1-4	a-4	ARBroot.	0.06	立方体	"	u	0.18	0.95	3.12	2.36	0.19	1.00	3.15	2.40	0.03	19
-	1-5	a-5	AgBreel 12	0.06	立方体	*	"	0.18	0.91	3.12	2.36	0.19	0.95	3.15	2.40	0.03	19
7	I-6	a-6	AgBr 76124	0.06	角侧從 立方体	"	"	0. 18	0.87	3. 12	2.36	0.19	0.90	3.14	2.40	0.03	20
"	1-7	a-7	AgBr ₄₄ I ₃₆	0.06	,	"	~	0.18	0.87	3.13	2.37	0.19	0.91	3. 16	2.40	0.03	21
比较	1-8	a-8	Agī	0.10	菱形	ar	*	0.19	0.37	3.11	1.80	0.20	0.50	3. 16	2.00	0.01	25
発明	1-9	a-9	AgBrael ₁₂	0.15	立方体	"	*	0.20	1.00	3.11	2.35	0.20	1.10	3.14	2.40	0.03	22
比较	1-10	a-10	AgBreel 12	0.20	立方体		~	0.24	1.05	3.10	2.35	0.25	1.20	3.13	2.40	0.03	30

[0070]

【表2】

表2

	感光性ハロゲン化製結晶の内容						性能試験結果									
*	Ħ		سر د د	秘				123°×5#9				128°×510				
布 試 料名	名	組成	(μ)		AgX	有機 Ag塩	Dwin	s	Dmax	G	Dowin	s	Dmax	G	<i>ქየአት</i> ንፃት △D	Λ- <i>i</i> Ω)
I-11	a-5	AgBresl,2	0.06	立方体	0.19	1.0	0.18	0.86	2.98	1.96	0.19	0.88	3.00	2.00	0.01	17
1-12	"	"	"	"	"	1.4	0.18	0.88	3.05	2.16	0.19	0.92	3.08	2.22	0.02	19
1-13	r	*	,,	"	"	2.3	0.18	0.95	3.20	2.60	0.19	1.00	3.35	2.70	0.03	21
1-14	"	//	u u	"	"	2.7	0.19	0.96	3.25	2.80	0.25	1.05	3.55	3.10	0.10	25
1-15	,,	*	"	,,	0.08	1.9	0.17	0.82	3.03	2.20	0.18	0.85	3.12	2.30	0.02	19
1-16	~	"	"	"	0.12	~	0.17	0.87	3.06	2.29	0.18	0.90	3.13	2.34	0.02	19
I-17	"	"	~	"	0.45	,,	0.18	0.96	3.15	2.42	0.19	1.05	3.17	2.46	0.03	20
1-18	,,	~		,,	0.55	,,	0.20	1.04	3.16	2.46	0.30	1.19	3.19	2.51	0.30	21
	I-12 I-13 I-14 I-15 I-16 I-17	1-11 a-5 1-12	整布 別 ハロゲン 組 成 1-11 a-5 AgBresl 12 1-12 " " 1-13 " " " 1-15 " " " 1-16 " " " I-17 " "	整布 別 ハロゲン サイズ 組 成 (μ) 1-11 a-5 AgBreel z 0.06 1-12 " " " 1-13 " " " 1-14 " " " 1-15 " " " 1-16 " " "	注	注流 対	注流 対	注流 対	登布Ag壁 (g/m²) 123° (g/m²) 124° (g/m²) 123° (g/m²) 123° (g/m²) 123° (g/m²) 123° (g/m²) 124° (g/m²) 123° (g/m²) 123	登布Ag聲 ハロゲン 岩 成 (μ)	登布Ag量 (g/m²) 123 × 5秒 2 対名 対す (μ) 対イズ (μ) 対イズ (g/m²) 123 × 5秒 1	登布Ag量 (g/m²) 123 × 5秒 対象 対象 サイズ (μ) 野球 (g/m²) 123 × 5秒 11 × 5	登布Ag量 (g/m²) 123 × 5秒 2 対象	登布 AgBreel 1 2 0.06 立方体 0.19 1.0 0.18 0.86 2.98 1.96 0.19 0.88 3.00 1-12 " " " " 2.3 0.18 0.95 3.20 2.60 0.19 1.00 3.35 1-14 " " " " 0.08 1.9 0.17 0.82 3.03 2.20 0.18 0.85 3.12 1-16 " " " " 0.45 " 0.12 " 0.18 0.96 3.15 2.42 0.19 1.05 3.17	登布 Ag Breel 1 2 0.06 立方体 0.19 1.0 0.18 0.86 2.98 1.96 0.19 0.88 3.00 2.00 1-12 " " " " 2.3 0.18 0.95 3.20 2.60 0.19 1.00 3.35 2.70 1-14 " " " " 0.08 1.9 0.17 0.82 3.03 2.20 0.18 0.85 3.12 2.30 1-16 " " " " 0.45 " 0.15 " 0.18 0.96 3.15 2.42 0.19 1.05 3.17 2.46	登布Ag量 (g/m²) 123 × 5秒 128 × 5秒 利用 次 (μ) 対

【0071】本発明が比較に対してすぐれていることが 20 【0072】実施例2 示される。

1. 感光性乳剤Bの調製

16/20 Tady 175 . Masse	
溶液①	
ステアリン酸	1 3 1 g
ベヘン酸	6 3 5 g
蒸留水 85℃15分で混合	13リットル
溶液②	
NaOH	8 9 g
蒸留水	1500ml
溶液③	
濃HNO 3	19 mi
蒸留水	5 0 ml
溶液④	
AgNO3	3 6 5 g
蒸留水	$2500\mathrm{m}$
溶液⑤	
ポリビニルブチラール	8 6 g
酢酸エチル	4 3 0 0 ml
溶液⑥	
ポリビニルブチラール	290g
イソプロパノール	3 5 8 0 ml
溶液⑦	
Nープロモサクシンイミド	x g
N-ヨードサクシンイミド	уд
アセトン	6 9 0 ml

【0073】溶液①を85℃に保温した状態で激しく攪 拌しながら溶液②を5分かけて添加しその後溶液③を2 5分かけて添加する。そのまま20分攪拌した後35℃ に降温する。35℃でより激しく攪拌しながら溶液④を 5分かけて添加しそのまま90分間攪拌し続ける。その so ⑦のNープロモサクシンイミドxgとNーヨードサクシ

後溶液⑤を加え攪拌をとめて放置し、水相を含まれる塩 とともに抜き、油相を得脱溶媒して痕跡の水を抜いた後 溶液⑥を添加して50℃で激しく攪拌した後溶液⑦を2 0分かけて添加し105分攪拌して乳剤Bを得た。溶液

ンイミドygの比率を変えることにより、AgBr、A g B r 94 I 6 、 A g B r 88 I 12 、 A g B r 76 I 24 、 A g Br64 I36、Ag Iを形成させた。感光性乳剤B-1~ B-6とした。これらのそれぞれの感光性ハロゲン化銀 結晶は5万倍の電子顕微鏡写真からステアリン酸/ペヘ ン酸銀表面に存在し、平均粒子サイズは 0.06 μ、A g I のみ 0. 0 9 μとなるよう溶液⑦の添加にかける時 間をかえた。形状は、AgBr~AgBr** I12 は立方 体、AgBr76 I24、AgBr64 I36 は角のかけた立方 体で(100)/(111)面はそれぞれ80/20、 10 75/25であった。 **表3**

【0074】2. 塗布試料の作り方

実施例1に記述したやり方にならい感光性乳剤Aを感光 性乳剤B-1~B-6にかえて、それぞれ塗布試料II-1~11-6を得た。

28

【0075】3.センシトメトリー、評価の仕方は実施 例1と同様に行った。

【0076】4. 結果

表3に試料内容とその試験結果をまとめた。

[0077]

【表3】

	1	感光性ハロ	アン化規	結晶の内容	性能試験結果										
	盤布	ハロゲン	サイズ	形状		123°×5秒				128°×5₽0					
	村名 相 成		(μ)		Denin	s	Dwax	G	Dain	s	Dmax	G	カルトアクト 人口	1-7 (2)	
比較	11-1	AgBr	0.06 µ	立方体	0.26	0.65	3.09	2.20	0.29	0.70	3.12	2.00	0.28	19	
発明	11-2	AgBroal ₆	0.06 #	立方体	0.17	0.76	3.08	2.44	0.18	0.85	3.12	2.50	0.03	19	
"	11-3	AgBrool ₁₂	0.06 µ	立方体	0.17	0.75	3.68	2.50	0.18	0.82	3.12	2.54	0.02	19	
"	11-4	AgBr+6124	0.06 µ	角のかけ た立方体	0.17	0.75	3.08	2.48	0.18	0.80	3.12	2.53	0.01	19	
~	11-5	AgBr.413a	0.06 µ	u	0.18	0.73	3.09	2.50	0.19	0.80	3.12	2.56	0.01	20	
比較	11-6	AgI	0.09 µ	菱形	0.25	0.45	3.00	1.70	0.26	0.50	3.14	1.90	0.01	25	

【0078】本発明が比較に対してすぐれていることが 示される。

【0079】 実施例3

1. 試料の作り方

実施例-1に記述した乳剤 a-6のAgBr 76 I 24、平 均サイズ 0. 0 6 μ について化学熟成を行った。55° ×50分の温度×時間とした。添加薬品なし、チオ硫酸 ナトリウム8×10.5モル/モルAg、2酸化チオ尿素 12×10⁻⁵ モル/モルAg、塩化金酸5. 7×10⁻⁵ モル/モルAg、塩化金酸5.7×10-5 モル/モルA 40 g+チオ硫酸ナトリウム8×10⁻⁵ モル/モルAgで化

学熟成したものをそれぞれ乳剤 a-6、a-6-2、a -6-3、a-6-4、a-6-5とした。これらの乳 剤を、実施例-1で記述した塗布処方でそれぞれ塗布 し、塗布試料111-1~111-5とした。

【0080】2. センシトメトリー、評価の仕方は実施 例1にならった。ただし熱現像123°×5秒は省い

【0081】3. 結果

表4に試料内容と試験結果をまとめた。

[0082]

【表4】

表4

		ă.	8光性ハロゲ:	ン化却結晶の	性能試験結果								
	塗布	乳剂名	モノ		128°×5₽0								
	名名	70176	チオ 硫酸 ナトリウム	塩化金酸	2 酸 化 チオ尿素	Dwin	s	Dwax	G	לידולול בD∆	√-7 (3)		
比較	III-1	a-6	0	0	0	0.19	0.90	3.14	2.40	0.02	19		
発明	111-2	а-6-2	8×10-5	0	0	0.19	1.20	3.16	2.45	0.03	19		
"	111-3	a-6-3	0	O	12×10 5	0.19	1.20	3.16	2.44	0.03	19		
比較	111-4	a-6-4	0	5.7×10 ⁻⁵	0	0.45	0.80	3. 16	1.90	0.11	19		
"	111-5	a-6-5	8×10-5	5.7×10-*	0	0.50	0.75	3.16	1.90	0.14	19		

【0083】本発明が比較に対してすぐれていることが示される。

【0084】実施例4

1. 試料の作り方

 ル%とした。それぞれの乳剤をa-5、a-5-2、a-5-3、a-5-4とした。5万倍の電子顕微鏡写真
 から、新しい核の発生はなく、添加したAg*とI'は乳剤a-5粒子上に沈着したものと判断できる。

30

【0085】2. センシトメトリー、評価の仕方は、実施例-3にならった。

【0086】3. 結果

表5に試料内容と試験結果をまとめた。

[0087]

【表5】

	感光性ハロゲン化銀結晶の内容				性能試驗結果										
	***	乳剤名	ゲスト	128°×51b											
	整布 乳解名 試料 名		Ag I E N%	Dain	S	Dmax	G	ブリントソウト ムD	ヘーズ						
比較	IV-1	a 5	0	0. 19	0. 95	3. 15	2. 40	0. 03	19						
発明	IV- 2	a 5 - 2	0. 5	0. 19	1. 25	3. 15	2. 36	0. 02	19						
"	11/- 3	а 5 3	5	0. 18	1. 28	3. 16	2. 35	0. 02	19						
比较	IV – 4	a - 5 - 4	8	0. 18	0.85	3. 17	2. 00	0. 01	19						

【0088】本発明が比較に対してすぐれていることが示される。

[0089]

【発明の効果】本発明によれば、感度が高く、カブリが 少なく、熱現像後のプリントアウトが少なく、ヘーズが 低く、残色が少なく、優れた階調を有する。

【手続補正書】

【提出日】平成7年8月22日

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0012

【補正方法】変更

【補正内容】

【0012】本発明の感光性ハロゲン化銀結晶は、未後熟のホスト結晶へAgIのゲストをつけることで高感化できる。一般的ゲストとしてはAgCIやAgBrも考えられるが、ホストのハロゲン組成(AgBrI6~36モル%)との組み合わせでAgIがよい。AgIのゲスト付けには硝酸銀水溶液と水溶性ヨウ素化合物水溶液を同時添加してもよいしAgI結晶で添加してもよい。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 1 3

【補正方法】変更

【補正内容】

【0013】有機銀塩は還元可能な銀イオン源を含有する有機及びヘテロ有機酸の銀塩であり、本発明においては長鎖(10~30、好ましくは15~25の炭素原子数)の脂肪酸銀塩であり、特に脂肪族カルボン酸が好ましい。配位子が、4.0~10.0の銀イオンに対する総安定定数を有する有機銀塩錯体が有用である。好適な銀塩の例は、調査報告(Research Dsclosure)第17029及び29963に記載されており、次のものがある:有機酸の塩(例えば、没食子酸、シュウ酸、ベヘン酸、ステアリン酸、パルミチン酸、ラウリン酸等);銀のカルボキシアルキルチオ尿素塩(例えば、1-(3-

カルポキシプロピル)チオ尿素、1-(3-カルポキシ プロピル) -3, 3-ジメチルチオ尿素等);アルデヒ ドとヒドロキシ置換芳香族カルボン酸とのポリマー反応 生成物の銀錯体(例えば、アルデヒド類(ホルムアルデ ヒド、アセトアルデヒド、プチルアルデヒド)、ヒドロ キシ置換酸類(例えば、サリチル酸、安息香酸、3,5 ージヒドロキシ安息香酸、5.5ーチオジサリチル 酸)、チオエン類の銀塩又は錯体(例えば、3-(2-カルポキシエチル) - 4 - ヒドロキシメチル- 4 - チア ゾリン-2-チオエン、及び3-カルポキシメチル-4 ーチアゾリン-2ーチオエン)、イミダゾール、ピラゾ ール、ウラゾール、1,2,4ーチアゾール及び1H-テトラゾール、3ーアミノー5ーペンジルチオー1. 2, 4-トリアゾール及びベンゾトリアゾールから選択 される窒素酸と銀との錯体また塩;サッカリン、5ーク ロロサリチルアルドキシム等の銀塩;及びメルカプチド 類の銀塩などがあげられる。本発明において好ましいの はベヘン酸銀及びステアリン酸銀であり、より好ましく はベヘン酸銀である。有機銀塩の塗布量は銀換算で1. $2 \sim 2$. $5 g/m^2 \sigma \delta \delta$.

【手続補正3】

【補正対象費類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 2 7

【補正方法】変更

【補正内容】

[0027]

【化5】

赤外增感色素-X

赤外增感色素-Y

赤外增感色素 - 2

【手続補正4】

【補正対象曹類名】明細曹

【補正対象項目名】0029

【補正方法】変更

【補正内容】

【0029】感光層及び/又は非感光性バインダー層は、700~850nmに吸収ピークを有するように赤外染料を含有させる。これにより現像銀色調の調節やフィルター層、ハレーション防止層、イラジェーション防止層とすることができる。代表的な染料は、それぞれベースの青味付用染料Aおよびアンチハレーション用染料1~5が挙げられる。

【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0060

【補正方法】変更

【補正内容】

【0060】4. センシトメトリー

富士写真フイルム(株)社製医療用レーザーイメージャーFL-IMDの半導体レーザーを出力50mWに上げ、フィルムへの露光は感光材料露光面と走査レーザー光のなす角度が常に垂直から6度ずれる等の改造をして

用いた。(特願平7-156参照)

780nmにてレーザー走査による露光を乳剤面側より感材に段階的に与え、ヒートドラムを用いて123℃×5秒と128℃×5秒の熱現像処理をした。

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0062

【補正方法】変更

【補正内容】

【0062】イ. 最低濃度 (Dmin)の評価

128°×5秒を標準処理とし、Dmin ≤0.20を許容レベルとした。また現像依存性の尺度として123°×5秒→128°×5秒でのDmin の変化をとり、濃度変化△D≦0.05を許容とした。ヒートドラムの温度分布1℃に対してD=0.01以下ならムラの識別ができないからである。

【手続補正7】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0063

【補正方法】変更

【補正内容】

【0063】ロ. 感度 (Spalo) の評価

D=1.0の濃度を与える露光量の逆数を指標として相対的に求めた。コンペンショナル系に比べ感度は約10分の1程度なので、高感であるほど好ましく、よいとした。

【手続補正8】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 8 0 【補正方法】変更 【補正内容】

【0080】2. センシトメトリー、評価の仕方は実施例1にならった。ただし熱現像123℃×5秒は省いた。

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-100356

(43) Date of publication of application: 13.04.2001

(51)Int.CI.

G03C 1/498

G03C 1/74

(21)Application number: 11-278749

(71)Applicant: KONICA CORP

(22)Date of filing:

30.09.1999

(72)Inventor: KUDO SHINJI

(54) HEAT DEVELOPABLE PHOTOSENSITIVE MATERIAL AND ITS PRODUCTION **METHOD**

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To produce a heat developable photosensitive material less liable to fog and having enhance infrared spectral sensitivity.

SOLUTION: The heat developable photosensitive material contains photosensitive silver halide, an organic silver salt, a reducing agent and a binder. The photosensitive silver halide has been dispersed in an organic solvent.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

24.02.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or

application converted registration] [Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C): 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP) (12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-100356 (P2001-100356A)

(43)公開日 平成13年4月13日(2001.4.13)

(51) Int.Cl.7 識別記号 FΙ テーマコート*(参考) G03C 1/498 G 0 3 C 1/498 2H123 1/74 351 1/74 351

審査請求 未請求 請求項の数7 OL (全 10 頁)

(21)出願番号 特願平11-278749 (71)出顧人 000001270 コニカ株式会社 (22)出顧日 平成11年9月30日(1999.9.30) 東京都新宿区西新宿1丁目26番2号 (72)発明者 工藤 伸司 東京都日野市さくら町1番地コニカ株式会 社内 Fターム(参考) 2H123 AB00 AB03 AB18 AB23 AB28 BB00 BB23 BC00 BC01 BC12 CB00 CB03

(54) 【発明の名称】 熱現像感光材料及びその製造方法

(57)【要約】

【課題】 カブリ発生が少なく、赤外分光感度が向上し た熱現像感光材料及びその製造方法を提供する。

【解決手段】 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、還元 剤、バインダーを含有する熱現像感光材料において、感 光性ハロゲン化銀が有機溶剤分散されたものであること を特徴とする熱現像感光材料。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、還元 剤、パインダーを含有する熱現像感光材料において、感 光性ハロゲン化銀が有機溶剤分散されたものであること を特徴とする熱現像感光材料。

【請求項2】 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、還元 剤、バインダーを含有する熱現像感光材料の製造方法に おいて、有機銀塩を含有する有機溶剤分散塗布液に、有 機溶剤分散された感光性ハロゲン化銀を添加した後、バ インダー、還元剤を順次添加して塗布乾燥することを特 10 徴とする熱現像感光材料の製造方法。

【請求項3】 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、赤外増 感色素、還元剤、バインダーを含有する熱現像感光材料 において、感光性ハロゲン化銀が有機溶剤分散されたも のであることを特徴とする熱現像感光材料。

【請求項4】 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、還元 剤、バインダー、赤外吸収色素を含有する熱現像感光材 料の製造方法において、有機銀塩を含有する有機溶剤分 散塗布液に、有機溶剤分散された感光性ハロゲン化銀を 添加した後、赤外吸収色素、バインダー、還元剤を順次 20 添加して塗布乾燥することを特徴とする熱現像感光材料 の製造方法。

【請求項5】 赤外増感された感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、還元剤、バインダーを含有する熱現像感光材料において、赤外増感された感光性ハロゲン化銀が有機溶剤分散されたものであることを特徴とする熱現像感光材料。

【請求項6】 赤外増感された感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、還元剤、バインダーを含有する熱現像感光材料の製造方法において、有機銀塩を含有する有機溶剤分散 30 塗布液を準備し、かつ並行して有機溶剤分散された感光性ハロゲン化銀を赤外増感処理した後、該有機銀塩を含有する有機溶剤分散塗布液に添加して、バインダー、還元剤を順次添加して塗布乾燥することを特徴とする熱現像感光材料の製造方法。

【請求項7】 水溶性銀化合物と銀と錯形成する化合物を混合することにより得られる有機銀塩の水系溶剤での調製時にゼラチンを加えて有機銀塩を調製し、順次、脱塩、脱水、乾燥することを特徴とする請求項2、4又は6記載の有機銀塩を含有する有機溶剤分散物の作製方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、熱現像感光材料 (以下単に感光材料ともいう)及びその製造方法に関す る。

[0002]

【従来の技術】従来から印刷製版や医療の分野では、画像形成材料の湿式処理に伴う廃液が、作業性の上で問題となっており、近年では環境保全、省スペースの観点か 50

らも処理廃液の減量が強く望まれている。

【0003】処理廃液を出さないための技術としては、 熟現像処理法を用いて写真画像を形成する熱現像感光材料が挙げられる。例としては米国特許第3,152,9 04号、同3,457,075号、及びD.モーガン (Morgan)とB.シェリー(Shely)による 「熱によって処理される銀システム(Thermally Processed Silver Systems)」イメージング・プロセッシーズ・アンド・マテリアルズ(Imaging Processesand Materials) Neblette 第8版、スタージ(Sturge)、V.ウォールワース(Walworth)、A.シェップ(Shepp)編集、第2頁、1969年に開示されている。

【0004】このような熱現像感光材料は、還元可能な 銀源(例えば有機銀塩)、触媒活性量の光触媒(例えば ハロゲン化銀)、及び還元剤を通常(有機)バインダー マトリックス中に分散した状態で含有している。熱現像 感光材料は常温で安定であるが、露光後高温に加熱した 場合に還元可能な銀源(酸化剤として機能する)と還元 剤との間の酸化還元反応を通じて銀を生成する。この酸 化還元反応は露光で発生した潜像の触媒作用によって促 進される。露光領域中の有機銀塩の反応によって生成し た銀は黒色画像を提供し、これは非露光領域と対象をな し、画像の形成がなされる。

【0005】また、特開平11-160830号には、 銀塩、還元剤、バインダー、銀、ハロゲン化物イオンを 有する固体イオン導電体の分解によって製造されるハロ ゲン化銀を含む感光材料を含む画像形成層を支承する支 持体を含んでなるフォトサーモグラフィック要素が、特 開昭62-156653号には、光熱写真材料の製造法 が記載されているが、何れもカブリ発生が多く好ましく ない。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、カブリ発生が少なく、赤外分光感度が向上した熱現像感光材料及びその製造方法を提供することにある。

[0007]

【課題を解決するための手段】本発明の上記目的は、下 記構成により達成された。

【0008】(1) 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、 還元剤、バインダーを含有する熱現像感光材料におい て、感光性ハロゲン化銀が有機溶剤分散されたものであ ることを特徴とする熱現像感光材料。

【0009】(2) 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、 還元剤、バインダーを含有する熱現像感光材料の製造方 法において、有機銀塩を含有する有機溶剤分散塗布液 に、有機溶剤分散された感光性ハロゲン化銀を添加した 後、バインダー、還元剤を順次添加して塗布乾燥するこ とを特徴とする熱現像感光材料の製造方法。

【0010】(3) 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、 赤外増感色素、還元剤、バインダーを含有する熱現像感 光材料において、感光性ハロゲン化銀が有機溶剤分散さ れたものであることを特徴とする熱現像感光材料。

【0011】(4) 感光性ハロゲン化銀、有機銀塩、 還元剤、バインダー、赤外吸収色素を含有する熱現像感 光材料の製造方法において、有機銀塩を含有する有機溶 剤分散塗布液に、有機溶剤分散された感光性ハロゲン化 銀を添加した後、赤外吸収色素、バインダー、還元剤を 順次添加して塗布乾燥することを特徴とする熱現像感光 10 材料の製造方法。

【0012】(5) 赤外増感された感光性ハロゲン化 銀、有機銀塩、還元剤、バインダーを含有する熱現像感 光材料において、赤外増感された感光性ハロゲン化銀が 有機溶剤分散されたものであることを特徴とする熱現像 感光材料。

【0013】(6) 赤外増感された感光性ハロゲン化 銀、有機銀塩、還元剤、バインダーを含有する熱現像感 光材料の製造方法において、有機銀塩を含有する有機溶 剤分散塗布液を準備し、かつ並行して有機溶剤分散され 20 た感光性ハロゲン化銀を赤外増感処理した後、該有機銀 塩を含有する有機溶剤分散塗布液に添加して、バインダ 一、還元剤を順次添加して塗布乾燥することを特徴とす る熱現像感光材料の製造方法。

【0014】(7) 水溶性銀化合物と銀と錯形成する 化合物を混合することにより得られる有機銀塩の水系溶 剤での調製時にゼラチンを加えて有機銀塩を調製し、順 次、脱塩、脱水、乾燥することを特徴とする前記2、4 又は6記載の有機銀塩を含有する有機溶剤分散物の作製 方法。

【0015】以下に本発明を更に詳しく説明する。本発 明の請求項2、4又は6記載の有機溶剤分散された感光 性ハロゲン化銀を、有機溶剤系ex situ AgX という。有機溶剤系ex situ AgXとはハロゲ ン化銀の分散物であり、分散溶剤としての主成分が有機 溶剤である分散物を意味し、且つ、感光層塗布液の調製 において本流となる調製プロセスに対し並行して別途ハ ロゲン化銀の分散物を準備し、各々調製した液を後で混 合することを特徴とする。

【0016】主成分が有機溶剤であるとは具体的には有 40 機溶剤の含有率が全分散溶剤の80重量%を越える分散 物である。分散に用いる有機溶剤としては単独でも複数 でも良くアセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブ チルケトンなどのケトン類、メタノール、エタノール、 プロパノール、プタノール、フェノールなどのアルコー ル類、ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化 水素類、ペンタン、ヘキサン、ヘプタン、オクタン、ノ ナン、シクロヘキサンなど脂肪族炭化水素、エーテル 類、四塩化炭素、ジクロルメタン、ジクロルエタンなど

溶剤であれば分散溶剤として何でも良く特に上記の溶剤 に限定されるものではない。

【0017】実際の有機溶剤系ex situ AgX の調製方法は特開昭62-156653号や特開平11 -160830号に紹介されているが特にこれに限定さ れるものではない。

【0018】本発明において有機銀塩は還元可能な銀源 であり、有機酸及びヘテロ有機酸の銀塩、特にこの中で も長鎖の(炭素数10~30、好ましくは15から2 5) 脂肪族カルボン酸及び含窒素複素環化合物の銀塩が 好ましい。配位子が銀イオンに対する総安定度常数とし て4.0~10.0の値をもつような有機又は無機の錯 体も好ましい。これら好適な銀塩の例としては、Res earch Disclosure, No. 17029 及び29963に記載されており、以下のものが挙げら れる。

【0019】有機酸の銀塩、例えば、没食子酸、蓚酸、 ベヘン酸、ステアリン酸、アラキジン酸、パルミチン 酸、ラウリン酸等の銀塩。銀のカルボキシアルキルチオ 尿素塩、例えば、1-(3-カルボキシプロピル)チオ 尿素、1-(3-カルボキシプロピル)-3,3-ジメ チルチオ尿素等の銀塩、アルデヒドとヒドロキシ置換芳 香族カルボン酸とのポリマー反応生成物の銀塩乃至錯 体、例えば、アルデヒド類 (ホルムアルデヒド、アセト アルデヒド、ブチルアルデヒド等)、ヒドロキシ置換酸 類(例えば、サリチル酸、安息香酸、3,5-ジヒドロ キシ安息香酸、5.5-チオジサリチル酸)の反応生成 物の銀塩乃至錯体、チオン類の銀塩又は錯体、例えば、 3-(2-カルボキシエチル)-4-ヒドロキシメチル -4-チアゾリン-2-チオン、及び3-カルボキシメ チルー4ーチアゾリンー2ーチオン等の銀塩乃至錯体、 イミダゾール、ピラゾール、ウラゾール、1,2,4-チアゾール及び1Hーテトラゾール、3ーアミノー5ー ベンジルチオー1, 2, 4-トリアゾール及びベンゾト リアゾールから選択される窒素酸と銀との錯体または 塩、サッカリン、5-クロロサリチルアルドキシム等の 銀塩、及びメルカプチド類の銀塩。これらの中、好まし い銀塩としてはベヘン酸銀、アラキジン酸銀またはステ アリン酸銀である。

【0020】有機銀塩化合物は、水溶性銀化合物と銀と 錯形成する化合物を混合することにより得られるが、正 混合法、逆混合法、同時混合法、特開平9-12764 3号に記載されている様なコントロールドダブルジェッ ト法等が好ましく用いられる。例えば、有機酸にアルカ リ金属塩(例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム など)を加えて有機酸アルカリ金属塩ソープ(例えば、 ベヘン酸ナトリウム、アラキジン酸ナトリウムなど)を 作製した後に、コントロールダブルジェットにより、前 記ソープと硝酸銀などを添加して有機銀塩の結晶を作製 のハロゲン化炭素などが挙げられる。なお、公知の有機 50 する。その際にハロゲン化銀粒子を極少量混在させても

よい。

【0021】本発明においては有機銀塩は平均粒径が 2μ m以下であり、かつ単分散であることが好ましい。有機銀塩の平均粒径とは、有機銀塩の粒子が例えば球状、棒状、或いは平板状の粒子の場合には、有機銀塩粒子の体積と同等な球を考えたときの直径をいう。平均粒径は好ましくは 0.05μ m $\sim1.0\mu$ mが好ましい。また単分散とは、ハロゲン化銀の場合と同義であり、好ましくは単分散度が $1\sim3$ 0である。

【0022】また、本発明においては、有機銀塩は平板 状粒子が全有機銀の60%以上有することが好ましい。 本発明において平板状粒子とは平均粒径と厚さの比、い わゆる下記式で表されるアスペクト比(ARと略す)が 3以上のものをいう。

【0023】AR=平均粒径 (μm) /厚さ (μm) 有機銀をこれらの形状にするためには、前記有機銀結晶をバインダーや界面活性剤などをボールミルなどで分散粉砕することで得られる。この範囲にすることで濃度の高く、かつ画像保存性に優れた感光材料が得られる。

【0024】本発明においては、有機銀塩及びハロゲン化銀の総量は、銀量に換算して1m²当たり0.5g以上2.2g以下であることが好ましい。この範囲にすることで硬調な画像が得られる。また、銀総量に対するハロゲン化銀の量は重量比で通常1%~15%だが、本発明においては1%未満であり実質的に0%に近い量である。

【0025】有機銀塩の有機溶剤分散物の調製に際し実質的にex situ AgXを含有しない有機銀塩の有機溶剤分散物の場合、水溶性銀化合物と銀と錯形成する化合物を混合することにより得られる有機銀塩の水系溶剤での調製時に、ゼラチンを加え有機銀塩を調製すると有機溶剤の分散時の分散性が向上するため好適である

【0026】本発明において、ハロゲン化銀粒子は光セ ンサーとして機能するものであり、熱現像系においては 画像形成後の白濁を低く抑えるため、及び良好な画質を 得るために平均粒子サイズが小さい方が好ましく、平均 粒子サイズが0.1μm以下、より好ましくは0.01 μ m~0. 1μ m、特に0. 02μ m~0. 08μ mが 好ましい。ここでいう粒子サイズとは、ハロゲン化銀粒 子が立方体或いは八面体のいわゆる正常晶である場合に は、ハロゲン化銀粒子の稜の長さをいう。又、正常晶で ない場合、例えば球状、棒状、或いは平板状の粒子の場 合には、ハロゲン化銀粒子の体積と同等な球を考えたと きの直径をいう。またハロゲン化銀は単分散であること が好ましい。ここでいう単分散とは、下記式で求められ る単分散度が40%以下をいう。更に好ましくは30% 以下であり、特に好ましくは0.1%以上20%以下と なる粒子である。

【0027】単分散度= (粒径の標準偏差) / (粒径の 平均値) × 100

ハロゲン化銀粒子の形状については、特に制限はないが、ミラー指数 [100] 面の占める割合が高いことが好ましく、この割合が50%以上、更には70%以上、特に80%以上であることが好ましい。ミラー指数 [100] 面の比率は感光色素の吸着における [111] 面と [100] 面との吸着依存性を利用したT. Tani, J. Imaging Sci., 29, 165 (1985) により求めることができる。

【0029】ハロゲン組成としては特に制限はなく、塩化銀、塩臭化銀、塩沃臭化銀、臭化銀、沃臭化銀、沃化銀のいずれであってもよい。しかし、本発明の感光性ハロゲン化銀は0.5mol%以上の沃素を含有する沃臭化銀粒子からなることが好ましく、更に好ましくは0.7mol%以上5mol%以下である。この範囲より沃度含有率が低いと必要な感度を得ることが難しく、沃度含有量が高いと現像性が劣化し、階調性が軟調になり好ましくない。

【0030】本発明に用いられる有機溶剤系ex situ AgX写真乳剤は、上述したように、特開昭62-156653号や特開平11-160830号等公知の方法により作製される。一般にハロゲン化銀は有機銀塩に対して0.75~30重量%の量で含有することが好ましい。

【0031】本発明に用いられるハロゲン化銀には、照度不軌改良や改良調整のために、元素周期律表の6族から10族に属する遷移金属のイオンを含有することが好ましい。上記の金属としては、W、Fe、Co、Ni、Cu、Ru、Rh、Pd、Re、Os、Ir、Pt、Auが好ましく、これらの金属イオンは金属塩をそのままハロゲン化銀に導入してもよいが、金属錯体又は錯体イオンの形でハロゲン化銀に導入できる。これらの、遷移金属錯体及び金属錯体イオンが好ましい。

【0032】一般式 [ML6] m

式中、Mは元素周期表の6~10族の元素から選ばれる 遷移金属、Lは架橋配位子、mは0、1-、2-、3又は4ーを表す。しで表される配位子の具体例としては、ハロゲン化物(弗化物、塩化物、臭化物及び沃化物)、シアン化物、シアナート、チオシアナート、セレノシアナート、テルロシアナート、アジド及びアコの各配位子、ニトロシル、チオニトロシル等が挙げられ、好ましくはアコ、ニトロシル及びチオニトロシル等である。アコ配位子が存在する場合には、配位子の一つ又は二つを占めることが好ましい。しは同一でもよく、また異なっていてもよい。

【0033】 Mとして特に好ましい具体例は、ロジウム 10 (Rh)、ルテニウム (Ru)、レニウム (Re)、イリジウム (Ir) 及びオスミウム (Os) である。

【0034】以下に遷移金属配位錯イオンの具体例を示す。

[0035] 1: (RhCl6) 3-

2: [RuCl6] 3-

3: (ReCl6) 3-

4: (RuBr₆) 3-

5: [OsCl6] 3-

6: [IrCl6] ⁴

7: [Ru (NO) Cl5]²

8: (RuBr₄ (H₂O))²

9: [Ru (NO) (H₂O) C₁₄].

10: [RhCls (H2O)] 2-

11: [Re (NO) Cls] 2-

12: [Re (NO) CNs]²

13: [Re (NO) CICN₄]²

14: (Rh (NO) 2Cl4)

15: {Rh (NO) (H₂O) Cl₄}

16: [Ru (NO) CN₅]²

17: [Fe (CN) 6] 3-

18: (Rh (NS) Cls) 2-

19: (Os (NO) C 15) 2-

20: [Cr (NO) Cls] 2-

21: (Re (NO) Cls)

22: [Os (NS) C14 (TeCN)] 2-

23: (Ru (NS) C1s) 2-

24: (Re (NS) C14 (SeCN)) 2-

25: [Os (NS) C1 (SCN) 4] 2-

26: [Ir (NO) Cls] 2-

27: [Ir (NS) C15] 2-

28: [IrCl6]²

これらの金属錯体又は錯体イオンは一種類でもよいし、同種の金属及び異種の金属を二種以上併用してもよい。

【0036】これらの金属のイオン、金属錯体及び錯体イオンの含有量としては、一般的にはハロゲン化銀1モル当たり $1 \times 10^{-9} \sim 1 \times 10^{-2}$ モルが適当であり、好ましくは $1 \times 10^{-8} \sim 1 \times 10^{-4}$ モルである。

【0037】本発明のハロゲン化銀乳剤は分光増感色素によって分光増感されることが好ましい。用いられる色 50

8

素としては、シアニン色素、メロシアニン色素、複合シ アニン色素、複合メロシアニン色素、ホロポーラーシア ニン色素、ヘミシアニン色素、スチリル色素及びヘミオ キソノール色素が包含される。特に有用な色素はシアニ ン色素、メロシアニン色素及び複合メロシアニン色素に 属する色素である。これらの色素類は通常利用されてい る核のいずれをも適用できる。即ち、ピロリン核、オキ サゾリン核、チアゾリン核、ピロール核、オキサゾール 核、チアゾール核、セレナゾール核、イミダゾール核、 テトラゾール核、ピリジン核等で、これらの核に脂環式 炭化水素環が融合した核、即ちインドレニン核、ベンズ インドレニン核、インドール核、ベンズオキサゾール 核、ナフトオキサゾール核、ベンゾチアゾール核、ナフ トチアゾール核、ペンゾセレナゾール核、ペンズイミダ ゾール核、キノリン核等が適用できる。これらの核は炭 素原子上に置換されてもよい。

【0038】メロシアニン色素又は複合メロシアニン色素にはケトメチン構造を有する核として、ピラゾリンー5ーオン核、チオヒダントイン核、2ーチオオキサゾリジン-2,4ージオン核、チアゾリン-2,4ージオン核、ローダニン核、チオバルピツール酸核等の5~6員異節環核を適用することができる。

【0039】これらの増感色素は単独に用いてもよいが、それらの組合せを用いてもよく、増感色素の組合せは特に、強色増感の目的でしばしば用いられる。増感色素とともに、それ自身分光増感作用をもたない色素あるいは可視光を実質的に吸収しない物質であって、強色増感を示す物質を乳剤中に含んでもよい。本発明の熱現像感光材料の露光には、赤外半導体レーザー(780 nm、820 nm)などが用いられる。

【0040】本発明における分光増感色素の添加量は、色素の種類及びハロゲン化銀の構造、組成、熟成条件、目的、用途などによって異なるが、ハロゲン化銀乳剤中の各感光性粒子の表面の単分子層被覆率30%以上90%以下になる様にすることが好ましく、更に40%~80%が特に好ましい。

【0041】ハロゲン化銀1モル当たりでの分光増感色素の添加適量は、乳剤中に分散したハロゲン化銀粒子の総表面積により変化するが600mg未満が好ましい。 900年450mg以下が好ましい。

【0042】増感色素の溶剤としては、従来用いられている水混和性の有機溶剤が使用でき、アルコール類、ケトン類、ニトリル類、アルコキシアルコール類等、具体例として、メタノール、エタノール、nープロピルアルコール、イソプロピルアルコール、エチレングリコール、プロピレングリコール、1,3ープロパンジオール、アセトン、アセトニトリル、2ーメトキシエタノール、2ーエトキシエタノール等がある。

【0043】また分光増感色素の分散剤として、従来界面活性剤が用いられてきた。界面活性剤には、アニオン

型、カチオン型、ノニオン型、両イオン性型の界面活性 剤があるが、本発明においては、これらいずれの界面活 性剤も使用できる。

【0044】 増感色素の添加時期は、ハロゲン化銀形成後、有機銀塩形成前でも良く、また有機銀塩を分散後、感光層塗布液の調製時のいずれの時期でも良い。

【0045】これらの増感色素は単独で用いてもよいが、それらの組み合わせを用いてもよく、増感色素の組み合わせは特に、強色増感の目的でしばしば用いられる。増感色素と共に、それ自身分光増感作用をもたない 10色素或いは可視光を実質的に吸収しない物質であって、強色増感を示す物質を乳剤中に含んでもよい。

【0046】本発明の熱現像感光材料は常温で安定であるが、露光後高温に加熱することで現像される。加熱温度としては80℃以上200℃以下が好ましく、更に好ましくは100℃以上150℃以下である。加熱温度が80℃以下では短時間で十分な画像濃度が得られず、また200℃以上ではバインダーが溶融し、ローラーへの転写など、画像そのものや搬送性にも悪影響を及ぼし好ましくない。加熱することで有機銀塩(酸化剤として機20能する)と還元剤との間の酸化還元反応を通じて銀を生成する。この酸化還元反応は露光でハロゲン化銀に発生した潜像の触媒作用によって促進される。露光領域中の有機銀塩の反応によって生成した銀は黒色画像を提供し、これは非露光領域と対照をなし、画像の形成がなされる。この反応過程は、外部から水等の処理液を供給することなしで進行する。

【0047】本発明の熱現像感光材料は支持体の両側上に少なくとも一層の感光性層を有している。支持体の上に感光性層のみを形成しても良いが、感光性層の上に少なくとも1層の非感光性層を形成することが好ましい。感光性層に通過する光の量又は波長分布を制御するためにフィルター層を形成しても良いし、感光性層に染料又は顔料を含ませても良い。感光性層は複数層にしても良い。感光性層は感層/低感層又は低感層/高感層にしても良い。各種の添加剤は感光性層、非感光性層、又はその他の形成層のいずれに添加しても良い。本発明の熱現像感光材料には例えば、界面活性剤、酸化防止剤、安定化剤、可塑剤、紫外線吸収剤、被覆助剤等を用いても良い。

[0048]

【実施例】以下、実施例を挙げて本発明を詳細に説明するが、本発明の態様はこれに限定されない。

【0049】 実施例1

下記に示すように熱現像感光材料1の製造及び評価を行った。

【0050】 [写真用支持体の作製] 濃度0.170 (コニカ (株) 製デンシトメータPDA-65にて測 定) に青色着色した、厚み175μmのPETフィルム の両面に8w/m²・分のコロナ放電処理を施した。

【0051】 (感光性ハロゲン化銀乳剤Aの調製) 水9 00ml中に平均分子量10万のオセインゼラチン7. 5g及び臭化カリウム10mgを溶解して温度35℃、 pHを3.0に合わせた後、硝酸銀74gを含む水溶液 370mlと(98/2)のモル比の臭化カリウムと沃 化カリウムを硝酸銀と等モル及び塩化イリジウムを銀1 モル当たり1×10-4モルを含む水溶液を、pAg7. 7に保ちながらコントロールドダブルジェット法で10 分間かけて添加した。その後4-ヒドロキシー6-メチ ル-1, 3, 3 a, 7-テトラザインデン0. 3 gを添 加しNaOHでpHを5に調整して平均粒子サイズ0. 06μm、粒子サイズの変動係数12%、〔100〕面 比率87%の立方体沃臭化銀粒子を得た。この乳剤にゼ ラチン凝集剤を用いて凝集沈降させ脱塩処理した後、フ ェノキシエタノール O. 1 gを加え、p H 5. 9、p A g 7. 5に調整して、感光性ハロゲン化銀乳剤Aを得

【0052】(粉末有機銀塩Aの調製)4720mlの純水にベヘン酸111.4g、アラキジン酸83.8g、ステアリン酸54.9gを80℃で溶解した。次に高速で撹拌しながら1.5Mの水酸化ナトリウム水溶液540.2mlを添加し濃硝酸6.9mlを加えたた、の有機酸ナトリウム溶液の温度を55℃に保ったまま、の有機酸ナトリウム溶液の温度を55℃に保ったまま、上記感光性ハロゲン化銀乳剤A(銀0.038モルを含む)と純水450mlを添加し5分間撹拌した。次に1Mの硝酸銀溶液760.6mlを2分間かけて添加し、さらに20分撹拌し、濾過により水溶性塩類を除去した。その後、濾液の電導度が2μS/cmになるまで脱イオン水による水洗、濾過を繰り返し、遠心脱水を実施した後、37℃にて重量減がなくなるまで温風乾燥を行い、粉末有機銀塩Aを得た。

【0053】(感光性乳剤分散液1調製)ポリビニルブチラール粉末(Monsanto社 Butvar Bー79)14.57gをメチルエチルケトン1457gに溶解し、ディゾルバー型ホモジナイザにて撹拌しながら粉末有機銀塩A500gを徐々に添加して十分に混合した。その後1mmZrビーズ(東レ製)を80%充填したメディア型分散機(gettzmann社製)にて周速13m、ミル内滞留時間0.5分間にて分散を行ない感光性乳剤分散液1を調製した。

【0054】 〔感光層塗布液1の調製および塗布〕前記 感光性乳剤分散液1 (500g) およびMEK100g を撹拌しながら21℃に保温した。

【0055】ピリニジウムヒドロブロミドパーブロミド (PHP、0.45g) を加え、1時間撹拌した。さらに臭化カルシウム (10%メタノール溶液3.25m 1) を添加して30分撹拌した。

【0056】次に赤外増感色素1、4-クロロー2-ベ 50 ンゾイル安息香酸、および強色増感剤(5-メチルー2

-メルカプトベンズイミダゾール) の混合溶液 (混合比 率1:250:20、赤外増感色素で0.1%メタノー ル溶液、7m1)を添加して1時間撹拌した後に温度を 13℃まで降温してさらに30分撹拌する。

【0057】13℃に保温したまま、ポリビニルブチラ ール48gを添加して充分溶解してから、以下の添加物 を添加する。

12

[0058]

デスモデュールN3300 (モーベイ社、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

テトラクロルフタル酸

0.5g

4-メチルフタル酸

0.5g

現像剤(1,1-ピス(2-ヒドロキシ-3,5-ジメチルフェニル)

-2-メチルプロパン) 1 5 g

[0059]

【化1】

赤外增感色素1

【0060】感光層塗布液を調製した後、13℃に保温 して支持体上に塗布を行った。乾燥は75℃、5分間で 20 100μmになる様に感光層上に塗布した。 行った。

【0061】〈表面保護層〉以下の組成の液を湿潤厚さ

[0062]

アセトン メタノール 175ml 15ml 8. 0 g

セルロースアセテートプチレート フタラジン

1. 0 g

テトラクロロフタル酸無水物

0.5g

平均粒径4μmの単分散シリカ

バインダーに対して1% (W/W)

〈バック面側塗布〉以下の組成の塗布液を湿潤厚さ80

[0063]

μmになるように塗布した。

[0064]

ポリビニルブチラール (10%MEK溶液)

染料-B

1 5 0 m l 70 mg

染料-C

70 mg

【化2】

40

染料-B

染料-C

【0065】〈露光及び現像処理〉上記のように作製した感光材料1の乳剤面側から、波長800nm~820nmの縦マルチモード化された半導体レーザーを露光源とした露光機によりレーザー走査による露光を与えた。この際に、感光材料の露光面と露光レーザー光の角度を75度として画像を形成した。(なお、当該角度を90度とした場合に比べムラが少なく、かつ予想外に鮮鋭性等が良好な画像が得られた。)

その後ヒートドラムを有する自動現像機を用いて感光材料1の保護層とドラム表面が接触するようにして、110℃で15秒熱現像処理した。その際、露光及び現像は23℃、50%RHに調湿した部屋で行った。得られた画像の評価を濃度計により行った。測定の結果は、感度(未露光部分よりも1.0高い濃度を与える露光量の逆数)およびカブリで評価し、感光材料1の感度を100とする相対値で示した。なお、感度及びカブリとも濃度はコニカ(株)製デンシトメータPDA-65にて測定した。

【0066】実施例2

実施例1を基本として変更部分を下記に示した。

【0067】(感光性ハロゲン化銀乳剤Bの調製)57gのハイドロキノンモノスルホン酸のカリウム塩を15.4mlの蒸留水に加え、次いで33gのジー(2-エチルヘキシル)スルホンコハク酸銀をnーヘプタン250mlを加え超音波処理した混合物を加え、超音波処理しながら500mlのnーヘプタンに溶解した50gのイソプチルメタクリレート、ステアリルメタクリレート、メタクリル酸(75/24.8/0.2mol%)の共重合体及び臭化ナトリウム水溶液(50mlの蒸留水に15gのNaBrを溶解)を加えた。白濁の混合物である感光性ハロゲン化銀乳剤Bを得た。

【0068】 (粉末有機銀塩Bの調製) 4720mlの so

【0069】 (感光性乳剤分散液2調製) 実施例1と同様にして粉末有機銀塩Aを粉末有機銀塩Bにかえ調製した

【0070】 [感光層塗布液2の調製および塗布] 前記感光性乳剤分散液2 (500g) および感光性ハロゲン化銀乳剤B (800g) を撹拌しながら21℃に保温した。

【0071】ピリニジウムヒドロブロミドパーブロミド(PHP、0.45g)を加え、1時間撹拌した。さらに臭化カルシウム(10%メタノール溶液3.25m1)を添加して30分撹拌した。

【0072】次に赤外増感色素 1、4 - クロロー2 - ベンゾイル安息香酸、および強色増感剤(5 - メチルー2 - メルカプトベンズイミダゾール)の混合溶液(混合比率1:250:20、赤外増感色素で0.1%メタノール溶液、7 m 1)を添加して1時間撹拌した後に温度を13℃まで降温してさらに30分撹拌する。

【0073】13℃に保温したまま、以下の添加物を添

14

加する。

[0074]

デスモデュールN3300 (モーベイ社、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

テトラクロルフタル酸

0.5g

16

4-メチルフタル酸

0.5g

現像剤 (1, 1-ビス (2-ヒドロキシー3, 5-ジメチルフェニル)

-2-メチルプロパン)

15 g

感光層塗布液を調製した後、13℃に保温して支持体上 に塗布を行った。乾燥は75℃、5分間で行った。

【0075】実施例3

実施例2を基本として変更部分を下記に示した。

【0076】(感光性ハロゲン化銀乳剤Cの調製)下記 のように溶融したAgIにRbIを溶解させることで均 一性の高いRbAg4Isを生成した。

【0077】化学量論量のAgI及びRbIを研磨し、 580℃においてアルミナ坩堝中でアルゴンガス気流の もと溶解させた。アルミナ坩堝をアルミニウム箔で覆っ て、溶解物が光に暴露されることを防いだ580℃での 5分後に溶融材料を冷却し、24時間かけて室温まで冷 却した。次いで、RbAg4Ⅰ5化合物のインゴットを粉 20 砕し、遮光容器中で2 c m径のジルコニア球を用いて約 5時間ボールミル粉砕した。得られた材料を X線回析 (XRD) で調べたところ、約99%のRbAg4 I5で あることがわかった。

【0078】ボールミル粉砕したRbAg4 I 5 1 0 0 g をポリビニルプチラール (Monsanto社 But var B-79) の5重量%アセトン溶液1000m 1に加え超音波処理し分散してアセトン分解した液(感 光性ハロゲン化銀乳剤C)を調製した。

【0079】得られた材料をX線回析(XRD)で調べ たところ、主としてβAgIであり少量のRb2AgI3 10 を含有していた。

【0080】〔感光層塗布液3の調製および塗布〕前記 感光性乳剤分散液2 (500g) および感光性ハロゲン 化銀乳剤C (75ml) MEK50gを撹拌しながら2 1℃に保温した。

【0081】ピリニジウムヒドロプロミドパープロミド (PHP、0.45g)を加え、1時間撹拌した。さら に臭化カルシウム(10%メタノール溶液3.25m 1) を添加して30分撹拌した。

【0082】次に赤外増感色素1、4-クロロー2-ベ ンゾイル安息香酸、および強色増感剤(5-メチルー2 ーメルカプトベンズイミダゾール)の混合溶液(混合比 率1:250:20、赤外増感色素で0.1%メタノー ル溶液、7ml)を添加して1時間撹拌した後に温度を 13℃まで降温してさらに30分撹拌する。

【0083】13℃に保温したまま、ポリビニルブチラ ール45gを添加して充分溶解してから、以下の添加物 を添加する。

[0084]

デスモデュールN3300(モーベイ社、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

テトラクロルフタル酸

0.5g

4-メチルフタル酸

0.5g

現像剤(1.1ービス(2ーヒドロキシー3.5ージメチルフェニル)

-2-メチルプロパン)

15 g

感光層塗布液を調製した後、13℃に保温して支持体上 に塗布を行った。乾燥は75℃、5分間で行った。

【0085】 実施例4

実施例2を基本として変更部分を下記に示した。

【0086】(赤外増感された感光性ハロゲン化銀乳剤 40 Bの調製)感光性ハロゲン化銀乳剤B(800g)に赤 外増感色素1、4-クロロ-2-ベンゾイル安息香酸、 および強色増感剤(5-メチル-2-メルカプトベンズ イミダゾール)の混合溶液(混合比率1:250:2 0、赤外増感色素で0.1%メタノール溶液、10m 1) を添加して21℃1時間撹拌した。

【0087】〔感光層塗布液4の調製および塗布〕前記 感光性乳剤分散液2 (500g) および赤外増感された 感光性ハロゲン化銀乳剤B(800g)を撹拌しながら 13℃に保温した。

【0088】ピリニジウムヒドロプロミドパープロミド (PHP、0.45g)を加え、1時間撹拌した。さら に臭化カルシウム (10%メタノール溶液3.25m 1) を添加して30分撹拌した。

【0089】13℃に保温したまま、以下の添加物を添 加する。

[0090]

デスモデュールN3300(モーベイ社、脂肪族イソシアネート)

テトラクロルフタル酸 4-メチルフタル酸

1. 10g

0.5g

0.5g

現像剤(1,1-ビス(2-ヒドロキシー3,5-ジメチルフェニル)

-2-メチルプロパン)

1 5 g

18

感光層塗布液を調製した後、13℃に保温して支持体上 に塗布を行った。乾燥は75℃、5分間で行った。

【0091】実施例5

実施例3を基本として変更部分を下記に示した。

【0092】(赤外増感された感光性ハロゲン化銀乳剤 Cの調製) 感光性ハロゲン化銀乳剤C(75ml) に赤 外増感色素1、4-クロロ-2-ベンゾイル安息香酸、 および強色増感剤(5-メチルー2-メルカプトベンズ 10 イミダゾール)の混合溶液(混合比率1:250:2 0、赤外増感色素で0.1%メタノール溶液、7ml) を添加して21℃1時間撹拌した。

【0093】 [感光層塗布液5の調製および塗布] 前記

感光性乳剤分散液2(500g)および赤外増感された 感光性ハロゲン化銀乳剤C (82ml) MEK50gを 撹拌しながら13℃に保温した。

【0094】ピリニジウムヒドロブロミドパープロミド (PHP、0.45g) を加え、1時間撹拌した。さら に臭化カルシウム (10%メタノール溶液3.25m 1) を添加して30分撹拌した。

【0095】13℃に保温したまま、ポリビニルプチラ ール45gを添加して充分溶解してから、以下の添加物 を添加する。

[0096]

デスモデュールN3300 (モーベイ社、脂肪族イソシアネート)

1. 10g

テトラクロルフタル酸

0.5g

4-メチルフタル酸

0.5g

現像剤 $(1, 1- \forall x)$ $(2- \forall x)$

-2-メチルプロパン)

1 5 g

感光層塗布液を調製した後、13℃に保温して支持体上 に塗布を行った。乾燥は75℃、5分間で行った。

[0097] 【表1】

有機銀混合前に ex situ AgX AgX 添加位置 感度 カブリ 赤外增感 有機銀鋼整時 100 0.23 水系分散 なし 感光層塗布液調整時 103 0.19 なし

実施例1 比較例 室施例 2 本発明 有機溶剤系分散 感光層塗布液調整時 108 0.21 実施例 3 本発明 有機溶剤系分散 なし 実施例 4 本発明 有機溶剤系分散 感光層塗布液調整時 117 あり 0.19 実施例 5 本発明 有機溶剤系分散 あり **感光層塗布液調整時** 125 0.22

【0098】表1から、本発明の感光材料は、感度が高 く、カブリが低いことが判る。

[0099]

【発明の効果】本発明により、カブリ発生が少なく、赤 30 外分光感度が向上した熱現像感光材料及びその製造方法 を提供することができた。